ഹലോ , ഐഐടി മദ്രാസിലെ കെമിസ്ട്രി വിഭാഗത്തിൽ നിന്നുള്ള എന്റെ പേര് ശങ്കരരാമൻ , ഇത് ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രിയിലെ രണ്ടാമത്തെ പ്രഭാഷണമാണ് , ഈ പ്രത്യേക പ്രഭാഷണത്തിലെ അടിസ്ഥാന ആശയങ്ങളുടെ പ്രഭാഷണങ്ങളിൽ രണ്ട് വശങ്ങൾ ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കും ഒന്ന് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ നാമകരണം ലളിതമായ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ പേരിടാം അവയും രണ്ടാമതായി നിങ്ങൾ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളിലെ   ഐസോമെറിസം എന്ന ആശയത്തെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്. കാർബൺ ശൃംഖലകൾ പ്രധാനമായും ഓരോന്നും ഒരു കാർബണിനെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് നാല് ആറ് എട്ട് പത്ത് പന്ത്രണ്ട് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് വീണ്ടും ഡൗഡ് ആകും c പന്ത്രണ്ട് ശൃംഖലയെയാണ് നമ്മൾ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത്, ഈ പ്രോപ്പർട്ടി കാരണം കാർബണിന്റെ ബോണ്ടിനുള്ള കഴിവ് കാറ്റനേഷൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു. ഹൈഡ്രോകാർബൺ സങ്കൽപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്നതുപോലെ ദശലക്ഷക്കണക്കിന് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ രൂപം കൊള്ളുന്നു നൈട്രജൻ സൾഫർ ഫോസ്ഫറസ് സിലിക്കൺ പോലെയുള്ള ഹെറ്ററോ ആറ്റങ്ങൾ കാർബൺ ചട്ടക്കൂടിൽ സംയോജിപ്പിച്ചാൽ എണ്ണമറ്റ സംയുക്തങ്ങളെ സമന്വയിപ്പിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഊഹിക്കാം, അതിനാൽ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾക്കും ശുദ്ധവും പ്രായോഗികവുമായ രസതന്ത്രത്തിന്റെ അന്താരാഷ്ട്ര യൂണിയൻ വ്യവസ്ഥാപിതമായി നാമകരണം ചെയ്യേണ്ടത് ആവശ്യമാണ്. ഐയുപാക് ഇന്റർനാഷണൽ യൂണിയൻ ഓഫ് പ്യുവർ ആൻഡ് അപ്ലൈഡ് കെമിസ്ട്രി എന്ന് അറിയപ്പെടുന്നു, ഇത് വ്യവസ്ഥാപിതമായി ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾക്ക് പേരിടാൻ ചില നിയമങ്ങളും ചട്ടങ്ങളും കൊണ്ടുവന്നിട്ടുണ്ട്, ഘടന എത്ര സങ്കീർണ്ണമാണെങ്കിലും ജൈവ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് വ്യവസ്ഥാപിതമായി പേരിടാനുള്ള വഴികളുണ്ട് . വ്യവസ്ഥാപിത നാമം നമുക്ക് ജൈവ സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനയെ ഒരു തെറ്റും കൂടാതെ സുരക്ഷിതമായി പുനർനിർമ്മിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നമുക്ക് ലളിതമായ ആൽക്കെയ്നുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം ഇതിനെ മീഥെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ അനുബന്ധ റാഡിക്കലിനെ ch3 എന്ന് വിളിക്കും, ഇത് മീഥൈൽ റാഡിക്കൽ ആയിരിക്കും, ഇത് ഈഥേൻ ആണ് അനുബന്ധ റാഡിക്കൽ c രണ്ട് മണിക്കൂർ അഞ്ച് അല്ലെങ്കിൽ ch മൂന്ന് ch രണ്ട് ചെയ്യും എഥൈൽ റാഡിക്കൽ എഥൈൽ റാഡിക്കൽ എന്ന് വിളിക്കാം, ഇത് പ്രൊപൈൽ ഇതാണ് പ്രൊപ്പെയ്ൻ , ഇത് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ സി വൺ സി ടു സി ത്രീ സി ഫോർ എന്ന ഹോമോലോഗ് സീരീസിന് സമാനമായി അടുത്ത ഹോമോലോഗ് സീരീസിൽ പെന്റെയ്ൻ ഹെക്സെയ്ൻ ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ഒക്ടേൻ നോനൈൻ ഡികെയ്ൻ അണ്ടെകെയ്ൻ ഡോഡെകെയ്ൻ ട്രൈഡെകെയ്ൻ ആയിരിക്കും. അതിനാൽ ബന്ധപ്പെട്ട c 20 h 42 ഇത് cnh ടു n പ്ലസ് ടു റൂളുമായി യോജിക്കുന്നു, ഇത് സാച്ചുറേഷൻ സാച്ചുറേറ്റഡ് ഹൈഡ്രോകാർബൺ മോളിക്യുലർ ഫോർമുലയാണ്, അതിനാൽ ഇത് e cosine c 30 h 62 എന്ന പേരിനോട് യോജിക്കും, അതിനാൽ ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ എല്ലായ്പ്പോഴും സംയുക്തത്തിന്റെ ടെർമിനൽ നാമം a , e എന്നിവയിൽ അവസാനിക്കുന്നു, പെന്റയിൽ e എന്നാൽ അഞ്ച് ബ്യൂട്ട എന്നാൽ നാല് പ്രൊപ എന്നാൽ മൂന്ന് ഈതർ എന്നാൽ രണ്ട് മെത്ത എന്നാൽ ഒന്ന്,

അങ്ങനെയാണ് iupac-ൽ ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾക്ക് പേര് നൽകിയിരിക്കുന്നത് . ഇപ്പോൾ നാമകരണ സമ്പ്രദായം നിങ്ങൾ ഇതുപോലുള്ള ശാഖകളുള്ള സംവിധാനങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഉദാഹരണമായി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ pa- യിലെ ഒരു ശാഖ മാത്രമുള്ള ഒരു ലളിതമായ ശാഖിത സംവിധാനത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം. ഇവിടെ ഇതുപോലെ ഒരു ശാഖിതമായ സംവിധാനത്തിൽ ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ കാർബൺ ശൃംഖല എടുക്കുകയും ശാഖകൾക്ക് ഏറ്റവും അടുത്തുള്ള ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ കാർബൺ ശൃംഖലയിൽ നിന്ന് നമ്പർ നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇതാണ് പാരന്റ് ഹൈഡ്രോകാർബൺ പെന്റെയ്ൻ , രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിൽ മീഥൈൽ എന്ന ഒരു പകരക്കാരൻ ഉണ്ട്. ഗ്രൂപ്പ് അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് മീഥൈൽ പെന്റെയ്ൻ ആണ്, ഒരാൾക്ക് ഇതിനെ അല്പം വ്യത്യസ്തമായി നാമകരണം ചെയ്യുന്നതിൽ തെറ്റ് ചെയ്യാം, ഇത് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് തെറ്റായ പേരായിരിക്കും, പകരം വലതുവശത്ത് നിന്ന് ഇടത് വശത്തേക്ക് നമ്പർ ആരംഭിക്കുന്നതിന് പകരം ഇടത് കൈയിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം. വലത് വശത്തേക്ക് വശത്തേക്ക് വശത്തേക്ക് വശത്തേക്ക് വശം വശത്തേക്ക് വശം വശം വശത്ത് നാല് മീഥൈൽ പെന്റെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുക, ഇത് തെറ്റായ നാമകരണം ആയിരിക്കും, കാരണം ശാഖകൾ നടക്കുന്നിടത്ത് പകരക്കാർക്ക് എല്ലായ്പ്പോഴും സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യയാണ് നൽകുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് മെഥൈൽപെന്റെയ്ൻ ആണ്, നാല് മീഥൈൽ പെന്റെയ്ൻ അല്ല, അതിനാൽ ഇത് നിയമമാണ് നമ്പർ വൺ ശാഖകളുള്ള ആൽക്കെയ്ൻ നീളമേറിയ ശൃംഖല എടുക്കുന്നു , തുടർന്ന് ശാഖയ്ക്ക് ഏറ്റവും അടുത്തുള്ള നക്ഷത്രങ്ങളെ അക്കമിട്ട് നമുക്ക് ഇത് ഒരു പരീക്ഷ കൂടി വിശദീകരിക്കാം ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ ഒരു ഹെപ്റ്റെയ്ൻ പരിഗണിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ ശൃംഖല ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ആണ് , ശാഖയുടെ ഏറ്റവും അടുത്തുള്ള സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കുക ഇതാണ് ഏറ്റവും അടുത്തുള്ള സ്ഥാനം. ബ്രാഞ്ച് അതിനാൽ ഇത് നമ്പറിംഗിന്റെ സംഖ്യാ ക്രമം ആയിരിക്കും, ഇപ്പോൾ രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഒന്ന് രണ്ട് സ്ഥാനത്തും ഒന്ന് നാല് സ്ഥാനത്തും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് 2 4 ഡൈമെഥൈൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ നിന്ന് അക്കമിടാൻ കഴിയില്ല, കാരണം ആ അവസാനം പകരക്കാരിൽ നിന്ന് വളരെ അകലെയാണ് ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് രണ്ട് നാല് ഡൈമെഥൈൽ പെന്റെയ്ൻ ആണ്, ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ഡൈ എന്നത് പ്രധാനമായും സൂചിപ്പിക്കുന്നത് മൂന്ന് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടെന്നാണ്, ഉദാഹരണത്തിന് നമുക്ക് ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് കൂടി ഇവിടെ നൽകാം , ഇത് ഈ പ്രത്യേക തന്മാത്രയുമായി യോജിക്കും ഇത് രണ്ടിന് തുല്യമായിരിക്കും. മൂന്ന് നാല് ട്രൈമീഥൈൽ ലഭിക്കുന്നതിനാൽ ഡി ട്രൈ ടെട്രാ പെന്റ ഹെക്സയും മറ്റും ഒരേ പകരക്കാരനെ ഒന്നിലധികം തവണ സൂചിപ്പിക്കുന്നുവെങ്കിൽ രണ്ട് പ്രാവശ്യം സംഭവിക്കുന്നു, അത് മരിക്കും, അത് മൂന്ന് തവണ നാല് തവണ

അഞ്ച് തവണ ചതയ്ക്കുക,
അങ്ങനെ സംഭവിച്ചാൽ കഴിയുന്നത്ര തവണ ചതയ്ക്കുക, ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ നാമകരണത്തിന് നൽകിയിരിക്കുന്ന ഉപസർഗ്ഗമാണിത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് പേര് നൽകിയാൽ ഈ ലളിതമായ തന്മാത്രയെ നമുക്ക് പരിഗണിക്കാം , വ്യവസ്ഥാപിത നാമകരണം ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ ശൃംഖലയാണ് സി ഫോർ ചെയിൻ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അതിനാൽ ഇതൊരു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ് , ബ്യൂട്ടെയ്ൻ കാർബൺ നമ്പർ രണ്ട്, കാർബൺ നമ്പർ ത്രീ എന്നിവ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഡൈമെഥൈൽ പകരക്കാരുണ്ട്, അതിനാൽ രണ്ട് രണ്ട് മൂന്ന് മൂന്ന് ടെട്രാ മീഥൈൽ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് ഒരേ കാർബണിൽ രണ്ട്, രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങൾ, അതായത് കാർബൺ നമ്പർ രണ്ട് , രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ രണ്ട്, രണ്ട് ഡൈമെഥൈൽ മൂന്ന്, മൂന്ന് വീണ്ടും ഡൈമെഥൈൽ, അതിനാൽ ആകെ നാല് മീഥൈലുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാലാണ് ഇത്. ടെട്രാമെഥൈൽ സംയുക്തമാണ്, അതിനാൽ ടെട്രാമെഥൈൽബ്യൂട്ടേൻ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ പേരാണ് , രണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന്, മൂന്ന് എന്നിവ ആ p ലെ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ സ്ഥാനത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു. നാമകരണത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ആർട്ടിക്യുലാർ ഘടന നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ രണ്ടോ അതിലധികമോ സമാന ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഡി ട്രൈ എന്ന പ്രിഫിക്സ് നൽകുന്നു, കൂടാതെ സിസ്റ്റത്തിൽ എത്ര പകരമായി സമാനമായ പകരക്കാരുടെ സാന്നിധ്യം ഉണ്ടെന്നതിനെ ആശ്രയിച്ച് ഇപ്പോൾ രണ്ട് വശ ശൃംഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ കരുതുക. തുല്യ നീളം ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഈ പ്രത്യേക ഉദാഹരണത്തിലൂടെ ചിത്രീകരിച്ചിരിക്കുന്ന കൂടുതൽ ശാഖകളുള്ള ഒന്ന് നിങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കണം, ഉദാഹരണത്തിന് നമുക്ക് ഈ തന്മാത്ര എടുക്കാം, ഈ തന്മാത്രയെ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട് ഒമ്പത് പത്ത് ആയിരിക്കും. നിങ്ങൾ ഇവിടെ നിന്ന് അക്കമിട്ട് ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് പത്ത് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട് ഒമ്പത് പത്ത് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ നിന്ന് കാർബൺ ചെയിൻ നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കണോ അതോ ഇവിടെ നിന്ന് കാർബൺ ചെയിൻ നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കണോ എന്ന പ്രശ്നമുണ്ട്. കാർബൺ ഒന്ന് മുതൽ കാർബൺ 10 വരെ തുല്യ ദൈർഘ്യമാണ് ഇവിടെ കാർബൺ 1 മുതൽ കാർബൺ 10 വരെ നീളം തുല്യമാണ്, എന്നിരുന്നാലും ശാഖകൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇതിന് കൂടുതൽ ശാഖകളുണ്ട് ഇതിന് ശാഖകളിൽ രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ട്, ഇതിന് ശാഖകളിൽ ഒരു എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മാത്രമേയുള്ളൂ, അതിനാൽ ശൃംഖലയിൽ കൂടുതൽ ശാഖകളുള്ള കാർബണിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുക, അതിനനുസരിച്ച് സംഖ്യയും, അതിനാൽ ഇത് മൂന്ന് ത്രീ ഡൈമെഥൈലുമായി പൊരുത്തപ്പെടും, ഇത് ഒരു c10 ആണ്. dodecane ആണോ ക്ഷമിക്കണം ഇതൊരു decane dodecan ആണ് c12 ആയിരിക്കും എന്നാൽ phi പൊസിഷനിൽ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് എന്നൊരു ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടെന്ന് നോക്കിയാൽ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിൽ ആരംഭിക്കുന്ന സംഖ്യയിൽ ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ ഇതിനോട് യോജിക്കുന്ന ഒരു ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് , രണ്ട് സ്ഥാനം അവിടെ ഒരു എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് നമ്പർ ചെയ്യാൻ തുടങ്ങിയാൽ ഇത് അഞ്ച് രണ്ട് എഥൈൽ 3 3 ഡൈമെഥൈൽ ഡികെയ്ൻ ആയിരിക്കും, അത് ഇവിടെയുള്ള പകരക്കാരുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ കൂടുതൽ സംഖ്യകൾ നൽകും സംഖ്യകളുടെ ആകെത്തുക ഏറ്റവും കുറഞ്ഞതായിരിക്കണം, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് നാമകരണം നൽകുന്നതിനുള്ള വ്യവസ്ഥാപിത മാർഗമാണിത് 2 4 6 8 10 വീണ്ടും decane ഒരു decane സിസ്റ്റം ആണ് , നിങ്ങൾ നാല് സ്ഥാനങ്ങളിലെ നമ്പറിംഗ് നോക്കിയാൽ, ഒരു സ്ഥാനത്ത് ഈഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ ഒരു എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട്, ഇവിടെ ഒരു മീഥൈൽ പകരക്കാരൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നാല് ഒരു മീഥൈൽ എഥൈൽ ഉണ്ട്. ഇവിടെ ഒരു മീഥൈൽ എഥൈൽ ശാഖ ചെയ്യുന്നത് അഞ്ച് സ്ഥാനത്ത് ഇവിടെ പോകുന്ന ശാഖയാണ്, നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും ഒരു മീഥൈൽ പ്രൊഫൈൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ അഞ്ച് ഒരു മീഥൈൽ പ്രൊപൈൽ ആണ്, അതിനാൽ അഞ്ച് സ്ഥാനത്ത് ഒരു മീഥൈൽ ഉണ്ട് , ഇതാണ് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ്, ഇതാണ് ഉദാഹരണത്തിന്, ഞാൻ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതുപോലെ പ്രൊപൈൽ ചെയിൻ, അതിനാൽ നാല് ഒരു മീഥൈൽ എഥൈൽ അഞ്ച് ഒന്ന് മീഥൈൽ പ്രൊപൈൽ ഡോഡെകെയ്ൻ ക്ഷമിക്കണം ഡികെയ്ൻ സംയുക്തത്തിന്റെ പേരാണ്, ഇത് ഒരു സെറ്റെയ്ൻ ശൃംഖലയാണ്, അവിടെ രണ്ട് ശാഖകളുള്ള ശൃംഖലകളുണ്ട്, അവ ഓരോന്നും ശാഖാ ശൃംഖലയ്ക്ക് ആദ്യം നൽകിയിരിക്കുന്നു. പ്രധാന ശൃംഖല ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന പ്രാഥമിക സംഖ്യ നാല് സ്ഥാനവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അത് അഞ്ച് സ്ഥാനത്തോട് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു രണ്ട് ശാഖകളുള്ള ശൃംഖലകൾ ഇപ്പോൾ ബ്രാഞ്ച് എന്താണ്? പരാൻതീസിസിനുള്ളിൽ നാല് സ്ഥാനങ്ങളിൽ ഒരു മീഥൈൽ എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട്, ഇവിടെ യഥാർത്ഥത്തിൽ ഒരു ഐസോപ്രോപൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, എന്നാൽ ഐസോപ്രോപൈൽ ഒരു ഐപാക് നാമകരണമല്ല, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മീഥൈൽ എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പായി പരാമർശിക്കപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് അഞ്ച് സ്ഥാനത്ത് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മീഥൈൽ പ്രൊപൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് ഉള്ളത്. യഥാർത്ഥത്തിൽ ഒരു ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഇത് ഒരു ഐസോപ്രൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ പരാമർശിക്കുന്നില്ല അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ട്യൂബ് ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് ഇവിടെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത്, എന്നാൽ അത് ഒരു മീഥൈൽ പ്രൊപൈൽ ശൃംഖലയായി പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു. ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ ചിട്ടയായ പേരാണോ ഇപ്പോൾ ഇത് ശാഖകളുള്ള പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണിനെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകളുള്ളപ്പോഴെല്ലാം നാമകരണം ഇങ്ങനെ പോകുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ഓക്സിജൻ നൈട്രജൻ ഫോസ്ഫറസ് സൾഫർ പോലെയുള്ള ഒരു ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പും മറ്റും ഓർഗാനിക് തന്മാത്രയിൽ മുൻഗണനാ ക്രമത്തിൽ ഉണ്ട് വർധിച്ചുവരുന്ന മുൻഗണനാക്രമമുള്ള ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ എൻസെൻസ്, അത് എഴുതിയാൽ അത് കാർബോക്‌സിലിക് ആസിഡാണ് , സൾഫോണിക് ആസിഡുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ, ഒരു ആസിഡ് ക്ലോറൈഡിനേക്കാൾ ഉയർന്ന മുൻഗണനയുള്ള ഈസ്റ്റർ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഉയർന്ന മുൻഗണനയുള്ള കാർബോക്‌സിലിക് ആസിഡാണ് ഇത്. ഒരു ആസിഡ് ഹാലൈഡ് x ഒരു

ഹാലൊജനാണെന്ന് സൂചിപ്പിക്കുക, അത് ക്ലോറിൻ ബ്രോമിനോ അയോഡിനോ ആകാം പിന്നീട് അമൈഡ് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് വരുന്നു, തുടർന്ന് കെറ്റോണിക് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിനേക്കാൾ ഉയർന്ന മുൻഗണനയുള്ള ആൽഡിഹൈഡ് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിനേക്കാൾ ഉയർന്ന മുൻഗണനയുള്ള സയാനോ ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണ് വരുന്നത്. ഹൈഡ്രോക്സി അമിൻ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിനേക്കാൾ മുൻഗണന, പിന്നെ എസി ഡബിൾ ബോണ്ട് സി, എസി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് സി എന്നിവ ഒരു തരം ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് തന്മാത്രയിൽ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പും കാർബോക്സിലിക് തന്മാത്രയിൽ ഹൈഡ്രോക്സി ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പും ഉണ്ടെങ്കിൽ ഇത് ഐയുപാക് നാമകരണം അനുസരിച്ചാണ്. ആസിഡ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന് ഉയർന്ന മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു, തന്മാത്രയെ കാർബോക്സിലിക് എന്ന് വിളിക്കുന്നു ആസിഡും ഒരു ആൽക്കഹോൾ എന്ന നിലയിലല്ല, ഞാൻ ഇത് ഒരു ഉദാഹരണത്തിലൂടെ വിശദീകരിക്കാം, ഇതുപോലുള്ള ഒരു ലളിതമായ ഉദാഹരണം എടുക്കാം, ഈ സംയുക്തത്തെ ഒന്നുകിൽ ആൽക്കഹോൾ എന്ന് വിളിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ ഇതിനെ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് എന്ന് വിളിക്കാം iupac നിയമം അനുസരിച്ച് ഇതിന് ഉയർന്ന മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു. ഹൈഡ്രോക്സിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഉയർന്ന ഓർഡറിന്റെ മുൻഗണനാ ട്രീറ്റ്മെന്റിന്റെ നിബന്ധനകൾ, അതിനാൽ ഇതിനെ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ബ്യൂട്ടാനോയിക് ആസിഡും ആസിഡും തമ്മിലുള്ള ഇടമുള്ള ബ്യൂട്ടാനോയിക് ആസിഡാണ്, എല്ലാ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡുകളെയും ഓയിക് ആസിഡ് എന്ന് വിളിക്കാം. ഒരു ഫോർമിക് ആസിഡായ മെത്തനോയിക് ആസിഡാണ് , ഉദാഹരണത്തിന്, ഇത് പ്രൊപ്പനോയിക് ആസിഡായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എഴുതുന്നത് പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഓക്ക് എന്ന പ്രത്യയം ചേർക്കുകയും പ്രത്യേകമായി ആസിഡ് എഴുതുകയും ചെയ്യുന്നു,

അങ്ങനെയാണ് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡുകൾക്ക് പേര് നൽകിയിരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇതിന് മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ പകരക്കാരുണ്ട്. ഇത് മൂന്ന് ഹൈഡ്രോക്സി ബ്യൂട്ടാനോയിക് ആസിഡായിരിക്കും, നിങ്ങൾ ഒരു ബ്യൂട്ടാനോയിക് ആസിഡ് എന്ന് പറയേണ്ടതില്ല, കാരണം കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ശൃംഖലയുടെ മധ്യത്തിൽ ഉണ്ടാകാൻ കഴിയില്ല, അത് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു പോസിറ്റിയിലായിരിക്കണം ഇതിന് ഏറ്റവും ഉയർന്ന മുൻഗണന ഉള്ളതിനാൽ ഈ സ്ഥാനവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട സംഖ്യയ്ക്ക് നിങ്ങൾ പേര് നൽകേണ്ടതില്ല, അതിനാൽ മൂന്ന് ഹൈഡ്രോക്സിബ്യൂട്ടിനിക് ആസിഡ് ഈ പ്രത്യേക ഒന്നിന് ശരിയായ നാമകരണം ആയിരിക്കും, ഉദാഹരണത്തിന് നാല് കാർബോക്സി ബ്യൂട്ടെയ്ൻ എന്നല്ല ഇതിനെല്ലാം ഒരു തെറ്റാണ്. നമ്പർ ഇത് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന് മുൻഗണന നൽകുന്നില്ല , ഇത് ആൽക്കഹോൾ ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന് മുൻഗണന നൽകുന്നു, ഇത് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഐയുപാക്കിന്റെ ആദ്യ നിയമം അനുസരിച്ച് തെറ്റായിരിക്കും, ചില ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് മറ്റുള്ളവയേക്കാൾ ഉയർന്ന മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു അതിനാൽ ഫിനൈൽ പോലെയുള്ള ഓർഗാനിക് സംയുക്ത ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് പേരിടുമ്പോൾ ശ്രദ്ധാപൂർവം ശ്രദ്ധിക്കണം, അതായത് c6h5 , ഈ പ്രത്യേക ഗ്രൂപ്പ് ഇതാണ്, ഹൈഡ്രജൻ സി സിക്സ് എച്ച് ഫൈവ് ഇല്ലാത്ത ബെൻസീൻ, ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഹാലൊജനുകൾ ആൽകോക്സി ആയിരിക്കും, അവ എല്ലായ്പ്പോഴും പ്രിഫിക്സായി വരും. പകരം വയ്ക്കുന്നത് , ഉപസർഗ്ഗത്തിന് പകരം വയ്ക്കുന്നത് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് , നമുക്ക് x എന്നത് ബ്രോമിന് തുല്യമാണെന്ന് പറയുന്നതിന് നമുക്ക് ഉദാഹരണം എടുക്കാം. ഇതിനെ ബ്യൂട്ടൈൽ ബ്രോമൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ബ്രോമോബ്യൂട്ടേൻ എന്ന് വിളിക്കുക , ഇത് രണ്ട് ബ്രോമോ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആയിരിക്കണമെന്ന് വ്യവസ്ഥാപിത നാമകരണം നിങ്ങളോട് പറയുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം ഇതാണ്. ഇതിനുള്ള ചിട്ടയായ നാമകരണം ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ എല്ലായ്പ്പോഴും പ്രിഫിക്സ് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പായി ചേർക്കും അല്ലാതെ സിസ്റ്റമാറ്റിക് നാമകരണത്തിൽ നമുക്ക് ഒരു കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ഉണ്ട്, ഓയ്സിക് ആസിഡാണ് സൾഫോണിക് ആസിഡാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ വിളിക്കുക. ഒരു സൾഫോണിക് ആസിഡ് തന്നെ ഒരു ഈസ്റ്റർ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ സംയുക്തത്തിലെ പ്രത്യയം പോലെ ഭാരം എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് നമുക്ക് ഇതിനെ ch 2 ch3 എന്ന് വിളിക്കാം എന്നതിന്റെ ലളിതമായ ഉദാഹരണം എടുക്കാം, അതിനാൽ ഇത് പ്രധാനമായും ഈഥൈൽ ആയിരിക്കും ആൽക്കഹോൾ ഭാഗം ആദ്യം എഴുതുന്നു , അത് യഥാർത്ഥത്തിൽ എഥൈൽ അസറ്റേറ്റ് ആണ്, എന്നാൽ അസറ്റേറ്റിനെ എത്തനോയിക് ആസിഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ എഥൈൽ ഇ thanoa എട്ട് ഇതാണ് നാമകരണത്തിന് നൽകിയിരിക്കുന്ന o എട്ട് പ്രത്യയം പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ആൽക്കഹോൾ ഭാഗത്തിന് ആദ്യം ഇടം നൽകിയിരിക്കുന്നു , കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ഭാഗം എട്ട് എന്ന് സൂചിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് എഥൈൽ എത്തനോൾ എട്ട് ആണ് ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് എന്ന് കരുതുക. നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തെ ഈ സംയുക്തം എന്ന് വിളിക്കണമെങ്കിൽ ഞാൻ പ്രത്യേകം പരാമർശിക്കുന്നു, കാരണം ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടൈലാണ് , ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന സ്ഥാനം നിങ്ങൾ അക്കമിടണം, അത് ആദ്യത്തെ കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടൈൽ ഡെറിവേറ്റീവ് ആയിരിക്കും രണ്ട് ബ്യൂട്ടൈൽ അല്ലെങ്കിൽ ഈ തന്മാത്രയ്ക്ക് വളരെ മനോഹരമായ സ്വാദാണ് ഉള്ളത് . ഓക്സിജന്റെ അറ്റാച്ച്മെന്റുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പൊസിഷണൽ നമ്പറിംഗ് രണ്ട് സ്ഥാനത്തിന് പകരം ഒരു സ്ഥാനമാണ് അല്ലെങ്കിൽ ഉദാഹരണത്തിന് , ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടാനോയിക് ആസിഡ് ഡെറിവേറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ബ്യൂട്ടൈൽ ബ്യൂട്ടാനൈറ്റ് ആണ് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്ത കോക്സിന്റെ ഈ പ്രത്യേക വ്യവസ്ഥാപിത നാമകരണത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം , ഉദാഹരണത്തിന് cocl കാർബോണൈൽ ആസിഡ് ക്ലോറൈഡ് , നിങ്ങൾ ഇത് പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് ഓയിൽ ക്ലോറൈഡ് ആയിരിക്കും. എത്തനോൾ ക്ലോറൈഡ് ക്ലോറൈഡ് ബ്യൂട്ടനോൾ ക്ലോറൈഡ് ആകുക,

അങ്ങനെ സിഎൻ ഗ്രൂപ്പിനെ ഒരു നൈട്രൈൽ ഗ്രൂപ്പായി കണക്കാക്കുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് ഇതൊരു c5 ഡെറിവേറ്റീവാണ്, അതിനാൽ ഇത് പെന്റെയ്ൻ നൈട്രൈൽ ആണ്, പെന്റെയ്ൻ നൈട്രൈൽ, ഇത് ഒരു

പെന്റെയ്ൻ നൈട്രൈഡ് ആയിരിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ഇതിന്റെ ഐസോമറുകളും ഉണ്ടായിരിക്കാം, ഇത് രണ്ട് ആയിരിക്കും methyl butero nitrile അതിനാൽ ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ ചെയിൻ c ഫോർ ചെയിൻ ആയി എടുക്കുന്നു, പകരം വയ്ക്കുന്നത് മീഥൈൽ പകരക്കാരൻ ആണ്, ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടിറിക് ആസിഡ് ഡെറിവേറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ബ്യൂട്ടെറോ നൈട്രൈൽ ആണ്, ഇത് രണ്ട് മീഥൈൽ ബ്യൂട്ടൈറ നൈട്രൈൽ ആയിരിക്കും, കാരണം ഇവിടെ നിന്നാണ് നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾ പ്രത്യേകം ചെയ്യേണ്ടത് ആവശ്യമാണ്. പെന്റൺ നൈട്രൈൽ അല്ലെങ്കിൽ ബ്യൂട്ടെറോ നൈട്രൈൽ എന്നിവയും മറ്റും കാർബിന്റെ ഭാഗമായി സയാനോ ഗ്രൂപ്പ് എടുത്ത് ശരിയായി സൂചിപ്പിക്കുക ഇപ്പോൾ പരിഗണിക്കപ്പെടുന്ന ചെയിനിന്റെ നീളം അനുസരിച്ച് ഒരു ആൽഡിഹൈഡ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു സഫിക്സിൽ അവസാനിക്കുന്നു ഇത് ബ്യൂട്ടനോൾ ആണ് , കാരണം നിങ്ങൾ ആൽഡിഹൈഡിന് അക്കമിടേണ്ടതില്ല, കാരണം എല്ലാ ഹെഡ് ചെയിൻ ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പും എല്ലായ്പ്പോഴും ഇങ്ങനെയാണ് വരുന്നത് ശൃംഖലയുടെ അവസാനം ബ്യൂട്ടനോൾ മികച്ചതായിരിക്കണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ബ്യൂട്ടനോൾ പറയേണ്ടതില്ല, കാരണം രണ്ട് ബ്യൂട്ടനോൾ എന്നതല്ലാതെ മറ്റൊന്നും ഇല്ല , നിങ്ങൾ ഇതിന്റെ ഐസോമർ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് രണ്ട് മീഥൈൽ പകരമുള്ള പ്രൊപ്പനോളുമായി യോജിക്കും, അതിനാൽ ഇത് രണ്ടായിരിക്കും methyl propanol അതിനാൽ ആൽഡിഹൈഡ് പകരക്കാരൻ എല്ലാ കീറ്റോ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പും പ്രിഫിക്സിനൊപ്പം വരുന്നു oxo ഇതിനെ ഒന്നുകിൽ oxo എന്ന് വിളിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ അതിനെ സ്വന്തം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, സംയുക്തത്തിൽ ഏറ്റവും ഉയർന്ന മുൻഗണന നൽകിയിട്ടുണ്ടോ അതോ അതിന് രണ്ടാമത്തെ മുൻഗണന ഉണ്ടോ എന്നതിനെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു ഇതിന് രണ്ട് ഉദാഹരണങ്ങൾ നൽകുക ഓൺ എന്നാൽ ഈ പ്രത്യേക സിസ്റ്റത്തിൽ കാർബോണൈൽ ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് എവിടെയാണ് ഉള്ളതെന്ന് നിങ്ങൾ സൂചിപ്പിക്കണം, അതിനാൽ കാർബോണൈൽ ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് എവിടെയാണെന്ന് നിങ്ങൾ പറയണം, അതിനാൽ ഇത് ഒന്നിൽ xn രണ്ട് ആയിരിക്കും, കെറ്റോണുമായി യോജിക്കുന്നു . കെറ്റോൺ നീളമുള്ള ശൃംഖലയിൽ ഉണ്ട് , അതിനാൽ ഇത് ഹെക്സാനോണാണ്, ഇതിന് പകരമുള്ള ഒരു കീറ്റോണാണ്, അതിനാൽ നാമകരണ നമ്പറിംഗ് ഇവിടെ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നത് പകരക്കാരന്റെ ഏറ്റവും അടുത്താണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു ഹെക്സാൻ ത്രിയോണാണ്, എന്നാൽ രണ്ടിലും ഒരു ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ട്. സ്ഥാനം അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോ ഹെക്സെയ്ൻ ആയിരിക്കും നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഹൈഫൻ ആവശ്യമില്ല രണ്ട് ക്ലോറോ ഹെക്സെയ്ൻ ഒരുമിച്ച് ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഇവിടെ ക്ലോറോയ്ക്കും ഹെക്സെയ്നും ഇടയിൽ വിടവില്ല, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോ ത്രീ ഹെക്സാനോണായിരിക്കും,
അങ്ങനെ ഇത് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ നാമകരണം പൂർത്തിയാക്കുന്നു. തന്മാത്രയിൽ ഒരു കാർബോക്സിലിക് ആസിഡും ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് nam ആയിരിക്കണം എന്ന് കരുതുക, ഇവിടെ നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു കെറ്റോൺ സംയുക്തമായാണ് നാമകരണം ചെയ്യുന്നത്. ed ഒരു കാർബോക്സിലിക് ആസിഡാണ്, അതിനാൽ ആ അവസ്ഥകളിൽ ഒരാൾക്ക് കീറ്റോയ്ക്ക് സ്വന്തം പ്രത്യയം ഉപയോഗിക്കാനാവില്ല , പകരം ഓക്സോ ഉപയോഗിക്കും, നമുക്ക് ഈ ഉദാഹരണം എടുക്കാം, ഇത് വളരെ വ്യക്തമായി കാർബോക്സിലിക് ആസിഡാണ്, കാരണം ഏറ്റവും കൂടുതൽ മുൻഗണന നൽകുന്നത് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡാണ്. പെന്റെയ്ൻ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് അതിനാൽ ഇത് പെന്റാനോയിക് ആസിഡാണ്, എന്നാൽ ഒരു ബദലുമുണ്ട് , അത് സ്ഥാന സംഖ്യ ഈ രീതിയിൽ പോകുന്ന സ്ഥാനത്ത് ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, അതിനാൽ ഇത് 4 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് നാല് ഓക്സോ പെന്റനോയിക് ആസിഡ് ആയിരിക്കും അതിനാൽ ശരിയാണ് നാമകരണം എന്നത് നാല് ഓക്സോ പെന്റനോയിക് ആസിഡാണ് , ഇത് ഈ പ്രത്യേക തന്മാത്രയായ നാല് ഓക്സോപെന്റനോയിക് ആസിഡിന്റെ ശരിയായ നാമകരണമായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഓക്സോ ഉപയോഗിക്കണോ അതോ ഒന്ന് ഉപയോഗിക്കണോ എന്നത് നിങ്ങൾ അതിനെ കീറ്റോണായി നാമകരണം ചെയ്യുന്നുണ്ടോ അല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന് ഉയർന്ന മുൻഗണനയുണ്ടോ എന്നതിനെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ഈ പ്രത്യേക സന്ദർഭത്തിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു കെറ്റോണായി നാമകരണം ചെയ്യാത്തതിനാൽ ചിത്രത്തിൽ വരരുത്, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു കാർബോക്സിലിക് എസി എന്ന് മാത്രം പേരിടണം. d അതിനാൽ പെന്റനോയിക് ആസിഡാണ് ഇതിനുള്ള ശരിയായ നാമകരണം എന്നാൽ നിങ്ങൾ കീറ്റോൺ സ്ഥാനം ഒരു ഓക്സോ ഫോർ ഓക്സോ പെന്റനോയിക് ആസിഡാണ് ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം എന്ന് വ്യക്തമാക്കേണ്ടതുണ്ട്. ഉദാഹരണത്തിന്, ഇത് മീഥേൻ ആയിരിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നു, ഇതെല്ലാം ഈഥാൻ ആയിരിക്കും, ഇതെല്ലാം രണ്ട് മീഥൈലുമായി പൊരുത്തപ്പെടും, ക്ഷമിക്കണം, ഇത് ഒരു മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, ക്ഷമിക്കണം, ഏറ്റവും നീളം കൂടിയ ചൈനീസ് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ രണ്ട് എല്ലാം ശരിയായ നാമകരണം ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല ഉൾപ്പെടുന്ന നാമകരണത്തെക്കുറിച്ച് നിങ്ങൾ വിഷമിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ശൃംഖലയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന്, നാല്, ഹൈഡ്രോക്സി രണ്ട് സ്ഥാനത്താണ്, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രയെ ഇവിടെ ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ ശൃംഖലയായി കണക്കാക്കിയാൽ അത് രണ്ട് ബ്യൂട്ടനോൾ ആണ്. പ്രൊപ്പെയ്ൻ ശൃംഖലയാണ് ഇത് ഒന്ന് രണ്ട്, മൂന്ന് ഇതാണ് ഇവിടെ ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല, അതിനാൽ ഹൈഡ്രോക്സിയുടെ എല്ലാ സ്ഥാനത്തിനും ഇത് രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആയിരിക്കും , കാരണം ഇത് രണ്ടായി സൂചിപ്പിക്കുന്നു. രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങൾ ഒരു പകരക്കാരൻ കൂടിയുണ്ട്, അത് ഒരു മീഥൈൽ പകരക്കാരനാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പനോൾ ആണ് ആ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം അതിനാൽ അലിഫാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ ചിട്ടയായ നാമകരണമാണ് ഇതുവരെ നമ്മൾ കണ്ടത് അലിപാറ്റിക് ഒരു ചാക്രിക സംയുക്തമാണ് നമ്മൾ ഇതുവരെ കണ്ടത് നമുക്ക് ചാക്രിക സംയുക്തങ്ങൾ നോക്കാം, ഇത് സൈക്ലോപ്രോപ്പെയ്ൻ ആയിരിക്കും, ഇത് സൈക്ലോബ്യൂട്ടെയ്ൻ സൈക്ലോപെന്റെയ്ൻ ആയിരിക്കും, ഉദാഹരണത്തിന് സൈക്ലോഹെക്സെയ്ൻ, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സൈക്ലോയെ പ്രിഫിക്സായി ചേർത്ത്

കാർബണുകളുടെ എണ്ണം എണ്ണുക, അതിന് സൈക്ലോ ഹെക്സെയ്ൻ എന്ന് പേരിടുക, അതിനാൽ നാമകരണം പ്രൊപ്പെയ്ൻ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ പെന്റെയ്നുമായി വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ്, കൂടാതെ പ്രെസ് സൈക്ലോഹെക്സനായി ചേർത്തിട്ടില്ലാത്തതിനാൽ ഇത് സൈക്ലോഹെക്സീനുമായി പൊരുത്തപ്പെടും, അതിനാൽ ഒലിഫിൻ എല്ലായ്പ്പോഴും അവസാനിക്കുന്ന പ്രത്യയത്തിൽ അവസാനിക്കുന്നു , അത് ഒരു ആൽക്കൈൻ ആണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ y യിൽ അവസാനിക്കും e ഇത് ഒരു ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടഡ് സംയുക്തമാണ്, അത് y- ൽ വീഞ്ഞിൽ അവസാനിക്കും , e അതിന്റെ രണ്ട് ഉദാഹരണങ്ങൾ നമുക്ക് വ്യക്തമാക്കാം. ഈ സംയുക്തം എടുക്കുക ഇതൊരു അസറ്റിലിനിക് സംയുക്തമാണ് , ഇത് ഒരു c7 ചെയിൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹെപ്റ്റയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കൈനിന്റെ സ്ഥാനം വ്യക്തമാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ആൽക്കൈൻ ത്രീ ഇരുമ്പിലേക്ക് പോകുന്ന സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് ആരംഭിക്കുക, അതിനാൽ ഇത് ഹെപ്റ്റ 3 ഇരുമ്പ് ആയിരിക്കും ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം ഇത് ഒരു ഒലിഫിനിക് സംയുക്തമാണെങ്കിൽ, ഇത് പെന്റ രണ്ട് ആണ്, അതിനാൽ യിൻ, ഇരുമ്പ് എന്നിവ ആൽക്കീനിന്റെയും ആൽക്കൈൻ തരത്തിലുള്ള സംയുക്തത്തിന്റെയും പ്രത്യയമാണ് നിങ്ങൾ എഴുതുന്നത്. നാമകരണത്തിന്റെ ഉപസർഗ്ഗമായി സംഖ്യ സൈക്ലോ എന്നത് സൈക്ലോഹെക്സീൻ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് പേര് നൽകണമെങ്കിൽ ഒലിഫിൻ, ആൽക്കീൻ എന്നിവയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ മദ്യത്തിന് ഉയർന്ന മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമ്പറിംഗ് ഇതുപോലെയാകുമെന്ന് ഓർമ്മിക്കുക സൈക്ലോ ഹെക്സൻ ഒന്നായിരിക്കുക, പക്ഷേ ഇത് ഒരു ഹെക്സെയ്നല്ല, ഇത് ഒരു ഹെക്സെയ്നാണ്, അതിനാൽ ഇത് സൈക്ലോഹെക്സ് രണ്ട് ഇൻ വൺ ആണ് അതിനാൽ ശരിയായ നാമകരണം സൈക്ലോ x ടു ഒന്നിൽ ആയിരിക്കും ഇതെല്ലാം ശരിയായ നാമം ആയിരിക്കും ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് ലാച്ചർ ഇത് അസാച്ചുറേഷന്റെ രണ്ട് സ്ഥാനവും വ്യക്തമാക്കുന്നു, ഇത് ഇവിടെ ഇരട്ട ബോണ്ടാണ് , ഇത് ഹൈഡ്രോക്സിയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് രണ്ട് സ്ഥാനത്താണ് ഹൈഡ്രോക്സി തന്നെ ഒരു സ്ഥാനത്താണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹെക്സേൻ ആണ് എല്ലാം ശരിയായ നാമകരണം ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് പേര് നൽകണമെങ്കിൽ ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു പ്രത്യയമായി നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ക്ലോറോ ആയിരിക്കും ഏത് ക്ലോറോ ഡെറിവേറ്റീവ് ഇതാണ് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് , ഇത് നാല് ക്ലോറോ എന്നാൽ രണ്ടിൽ

അങ്ങനെയായിരിക്കും ശരിയായ പേര് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് ക്ലോറോയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ യിൻ ഉയർന്ന മുൻഗണന നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ ക്ലോറോബ്യൂട്ടിൻ അമിൻ സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല്, ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ അമിൻ അല്ലെങ്കിൽ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഒന്ന് അമിൻ, നിങ്ങൾക്ക് ബ്യൂട്ടാൻ ഒന്ന് അമിൻ എന്നും പറയാം, അതിനാൽ അമിൻ സംയുക്തങ്ങൾ ഇവിടെ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും താരതമ്യപ്പെടുത്തിയാൽ അമിൻ എന്ന് തന്നെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഇവിടെ ഹൈഡ്രോക്സിക്ക് മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഹൈഡ്രോക്സിയിൽ ഒന്ന് എന്നും ഒലിഫിൻ അടിസ്ഥാനത്തിൽ രണ്ട് എന്നും പേരിട്ടു. എന്നാൽ ഈ സംയുക്തത്തിൽ മുൻഗണന ഒലിഫിനിലേക്ക് പോകുകയും ക്ലോറിൻ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞത് ലഭിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ മൂന്ന് ക്ലോറോ സൈക്ലോഹെക്സെയ്നാണ് ശരിയായ നാമകരണം, അതിനാൽ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന് നൽകിയിരിക്കുന്ന മുൻഗണനകൾ ശ്രദ്ധിക്കുക. ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ മുൻഗണനയോടെ പ്രിഫിക്സ് ലഭിക്കുമ്പോൾ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ഹൈഡ്രോക്സി ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് പോലുള്ള ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് ഓലെഫിനുകളേയും ആൽക്കെയ്നുകളേയും അപേക്ഷിച്ച് ഉയർന്ന മുൻഗണന ലഭിക്കും. അവ തുല്യമായ പ്രാതിനിധ്യമാണ് , ആശയക്കുഴപ്പത്തിലാകരുത് ഇത് ടോലുയിൻ എന്നും അറിയപ്പെടുന്ന മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ആയിരിക്കും, ഇത് ഒരു 1 4 ഡിസബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂട്ടഡ് ബെൻസീൻ ഡെറിവേറ്റീവാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു എഥൈൽ 4 മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ആയിരിക്കും പകരക്കാരൻ അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ ഇതിനേക്കാൾ ഉയർന്ന ക്രമമുണ്ട്. എഥൈൽ ഇയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഒന്നാം നമ്പർ നൽകിയിരിക്കുന്നു ഇത് അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ പിന്നീട് വരുന്ന m ന് സമാനമായ നാല് നൽകിയിരിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന്, ഇത് നാല് എഥൈൽ വൺ മീഥൈൽ ടോലുയിൻ ഒന്ന് മെഥൈൽ ബെൻസീൻ എന്ന് പേരിടരുത് , അക്ഷരമാല ശ്രേണിയിൽ ഉയർന്ന മുൻഗണനയുള്ള അക്ഷരമാല ഏത് പകരക്കാരനാണെങ്കിലും ഇത് തെറ്റായ നാമകരണമാണ്. ആദ്യം വരുന്നത്, ഇതിനോട് താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഉയർന്ന സംഖ്യയാണ് നൽകിയിരിക്കുന്നത്, നിങ്ങൾ ഇത് പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യയിലേക്ക് പോകുന്ന തരത്തിലാണ് നമ്പറിംഗ് നൽകിയിരിക്കുന്നത്, ക്ഷമിക്കണം, ഇത് ഒരു നാല് സ്ഥാനമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ക്ലോറോ ടു ഫോർ ഡി നൈട്രോ ബെൻസീൻ ആയിരിക്കും. ഈ സംയുക്തം പരിഗണിക്കുക, ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല്, ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോ ഫോർ നൈട്രോ ഒന്ന് മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോ വൺ മീഥൈൽ ഫോർ നൈട്രോ ബെൻസീൻ ആണ്, ഇത് പകരക്കാർക്ക് ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ നൽകുന്നു , മറ്റൊരു തരത്തിൽ ഇത് സാധ്യമല്ല. ഈ പ്രത്യേക സംഖ്യയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് നമ്പറിംഗിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ഒരു ക്ലോറോ രണ്ട് മീഥൈൽ ഫിനിറ്റ് വരി ഉയർന്ന സംഖ്യ നൽകും ഇവിടെ ഫിനൈൽ എല്ലായ്പ്പോഴും പകരമായി എടുക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് പേരിടണമെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ഫീനൈൽ ആയിരിക്കും നാല് കാർബൺ യൂണിറ്റുകൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് ഒന്ന് ഫിനൈൽ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ് ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തം ഇത് പെന്റേൻ ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കരുതുന്നു അതിനാൽ ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് അതിനാൽ ഒരു ഫിനൈൽ ഇത് ഒരു ബ്രോമോ രണ്ട് മൂന്ന് ഡിബ്രോമോ ആണ്, അതിനാൽ രണ്ട് മൂന്ന് ഡിബ്രോമോ ഒന്ന് ഫിനൈൽ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് പെന്റെയ്ന് മുമ്പ് ബ്രോമോ ഒന്നാമതായി വരുന്നു, അതിനാൽ രണ്ട്, മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ ബ്രോമിൻ ഉള്ളതിനാൽ ഇതിനെ പെന്റെയ്ൻ ഡെറിവേറ്റീവ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഫിനൈൽ ഒരു സ്ഥാനത്താണ്, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് മൂന്ന് ഡിബ്രോമോ

ഒരു ഫിനൈൽ പെന്റെയ്ൻ ആണ് ആ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ നാമകരണം ഈ സംയുക്തത്തെ സിനാമിക് ആസിഡ് എന്ന് ലളിതമായി അറിയപ്പെടുന്നു സിനാമിക് ആസിഡ് വ്യവഹാര നാമം സിന്നാമിക് ആസിഡ് അല്ലാത്ത പേര് സിന്നാമിക് ആസിഡ് ആണ്, ഉദാഹരണത്തിന് , നിങ്ങൾ വ്യവസ്ഥാപിതമായി പേര് നൽകണമെങ്കിൽ ഇത് പ്രത്യേക സംയുക്തം ഇവിടെ നിന്നാണ് ആരംഭിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് ഓയിക് ആസിഡിൽ മൂന്ന് ഫിനൈൽ ശരിയായ രണ്ട് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രൊപിനോയിക് എ ആണ്. cid അതിനാൽ പ്രൊപിനിക് ആസിഡിന്റെ സ്ഥാനം രണ്ട് സ്ഥാനമാണ് പ്രോപിനോയിക് ആസിഡ് മൂന്ന് സ്ഥാനത്ത് ഒരു ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രൊപൈൻ ത്രോയിക് ആസിഡ് ഫിനൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ മൂന്ന് രണ്ട് എട്ട് ആസിഡ് ആണ് ഇതിന്റെ ശരിയായ നാമകരണം ആസ്പിരിൻ പോലെയുള്ള ഒരു സംയുക്തത്തെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് നോക്കാം. അസറ്റൈൽ സാലിസിലിക് ആസിഡ് അസറ്റൈൽ സാലിസിലിക് ആസിഡ് എന്നത് ഒരു നിസ്സാര നാമമാണ്, ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന്റെ നാമകരണത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ഇത് രണ്ട് അസറ്റോക്സി ബെൻസോയിക് ആസിഡുമായി യോജിക്കും, ഇതുവരെ നമ്മൾ കണ്ടത് ലളിതമായ ജൈവ സംയുക്തങ്ങളുടെ വ്യവസ്ഥാപിത നാമകരണമാണ്. ഇനി നമുക്ക് അടുത്ത വിഷയത്തിലേക്ക് കടക്കാം, അതായത് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ ഐസോമെറിസം ഐസോമറുകൾ ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഉള്ള സംയുക്തങ്ങളാണ്, എന്നാൽ വ്യത്യസ്ത ഘടനകൾ ഐസോ എന്നാൽ ഒരേ മെർസ് എന്നാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരേ ബിൽഡിംഗ് ബ്ലോക്കാണ് മറ്റ് വാക്കുകളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നത്. സമാനവും ഘടനാപരമായും അവ വ്യത്യസ്തമായിരിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ഘടനാപരമായ ഐസോമെറിസം ഉണ്ടാകാം ഐസോമർ ശ്രേണിയിലോ നിങ്ങൾക്ക് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമെറിസം സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകളോ ഉള്ള വ്യത്യസ്ത സംയുക്തങ്ങൾക്ക് ഘടന തന്നെ വളരെ വ്യത്യസ്തമാണ് രണ്ട് തരം സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകൾ ഒരു സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറിനെ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, മറ്റൊന്ന് ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമർ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, ജ്യാമിതീയ ഐസോമറിലേക്കും ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമറിലേക്കും ഞങ്ങൾ കുറച്ച് കഴിഞ്ഞ് വരും, അതിനാൽ നമുക്ക് ഘടനാപരമായ ഐസോമറുകളെ ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ ഫങ്ഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് തരംതിരിക്കാം. അഞ്ച് കാർബണുകൾ അടങ്ങിയ ഒരു കാർബൺ ശൃംഖല നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലെ ഒരു ലീനിയർ ഫാഷനിൽ കാർബൺ ശൃംഖല ഉണ്ടായിരിക്കാം, ഇത് ഒരു കാർബൺ ശൃംഖല ഉണ്ടായിരിക്കാം, അത് ശാഖകളോടെ ഇതുപോലെയാകാൻ പോകുന്നു e-യ്ക്ക് രണ്ട് ശാഖകളുള്ള കാർബൺ ചെയിൻ ഉണ്ട് ഉദാഹരണം ഇതുപോലെയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ch3ch2 ch2ch2ch3 ആകുന്ന പെന്റെയ്ൻ തന്മാത്ര എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സാധാരണ പെന്റെയ്ൻ n പെന്റെയ്ൻ ലഭിക്കും അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഐസോപെന്റെയ്ൻ അല്ലെങ്കിൽ ഒടുവിൽ നിയോപെന്റെയ്ൻ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഒന്നുതന്നെയാണ്, കാർബൺ കണക്റ്റിവിറ്റികൾ വ്യത്യസ്തമാണ്,

അങ്ങനെയാണ് ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ശൃംഖലയിൽ കൂടുതൽ കാർബണുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ സാധ്യമായ ഐസോമറുകളുടെ എണ്ണവും വർദ്ധിച്ചുകൊണ്ടിരിക്കുന്നു , കാരണം നിങ്ങൾക്ക് വിവിധ സ്ഥാനങ്ങളിൽ ശാഖകൾ ഉണ്ടാകാം, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഒക്ടെയ്ൻ രണ്ട് നാല് ആറ് എട്ട് ഈ ശൃംഖലയിൽ എട്ട് കാർബണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇതാണ് ഒരു ഒക്ടേൻ ഇതേ സംയുക്തത്തിന്റെ ഐസോമറാണ്, ഇതും ഒരു ഒക്ടേൻ ആണ് എട്ട് കാർബണുകൾ ഉണ്ട്, എന്നാൽ ഇത് വളരെ ശാഖിതമായ ഒക്ടേൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇതിനെ ഐസോ-ഒക്ടെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ചെയിൻ ഐസോമർ പ്രധാനമായും ഉണ്ടാകുന്നത് പകരം വയ്ക്കാനുള്ള സാധ്യത കാരണം ഒരു കാർബൺ, അതിനാൽ ചെയിൻ കൂടുതൽ നീളമുള്ളതാണ്, ഈ പ്രത്യേക പൂളിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടായിരിക്കാവുന്ന ഐസോമറുകളുടെ എണ്ണം കൂടുതലാണ്. ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സ്ഥാനം വ്യത്യസ്തമായിരിക്കും , ഉദാഹരണത്തിന്, നമുക്ക് ഒരു പെന്റെയ്ൻ ചെയിൻ അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഹെക്സെയ്ൻ ചെയിൻ എടുക്കാം, ഈ പ്രത്യേക കേസ് റെൻഡറിംഗ് ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ചെയിൻ ആണ് ഞാൻ ഇവിടെ ഒരു ഹൈഡ്രോക്സി ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് ഇട്ടാൽ ഇത് എല്ലാവർക്കും ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ആയിരിക്കും, കാരണം ആദ്യ സ്ഥാനം ഹൈഡ്രോക്സി ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിലാണ്, ഞാൻ ഹൈഡ്രോക്സി ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സ്ഥാനം ഈ സ്ഥാനത്ത് വെച്ചാൽ ഇത് ഹെപ്റ്റേൻ മൂന്ന് ആയിരിക്കും, എനിക്ക് ഹെപ്റ്റെയ്ൻ നാലിലേക്ക് പോകാം, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സ്ഥാനം എല്ലാത്തിനും ഹെപ്റ്റേൻ ആയിരിക്കും. സിസ്റ്റത്തിൽ നിലവിലുള്ള ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സ്ഥാനത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ രൂപപ്പെടുത്തുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സമാനമായി പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് രണ്ട് ഹെപ്റ്റനോൺ ക്ഷമിക്കണം രണ്ട് ഹെക്സനോണാണ്, എന്നാൽ ഇത് മൂന്ന് ഹെക്സനോണായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഹെക്സാനോറോ ടി ഹെർസോണോ ഉണ്ടായിരിക്കാം. ഫങ്ഷണൽ ഐസോമറുകളെ കുറിച്ച് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്ന ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകളുമായി യോജിക്കുന്നു, വ്യത്യസ്ത ഫംഗ്ഷനുകളുള്ള ഐസോമറുകളാണ് ഓണൽ ഗ്രൂപ്പ് എന്നാൽ ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഈ രണ്ട് തന്മാത്രകളും ഒന്ന് ആൽഡിഹൈഡ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, മറ്റൊന്ന് കെറ്റോൺ ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, ഇവ രണ്ടും സി മൂന്ന് കാർബൺ തന്മാത്രകൾ മാത്രമാണ്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് ഐസോമെറിസം രൂപീകരിക്കുന്നു . നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ , ഈതർ എന്നിവ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, സിസ്റ്റത്തിൽ നിലവിലുള്ള ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ്, ഉദാഹരണത്തിന് , ഇവയും ഫംഗ്ഷണൽ ഐസോമറുകളാണ്, ഒന്ന് ഈതർ മറ്റൊന്ന് മറ്റൊന്ന് ഒരു ആൽക്കഹോൾ, ഇവ രണ്ടിനും ഒരേ തന്മാത്രാ ഫോർമുലയുണ്ട്, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ ഒരു നൈട്രോ സംയുക്തം പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ a നൈട്രോ സംയുക്തം ഇത് ഒരു ആൽക്കൈൽ നൈട്രൈറ്റ് ആകാം, ഇത് ഒരു നൈട്രോ ആൽക്കെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇവയും ഫംഗ്ഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നവയാണ് ഫംഗ്ഷണൽ ഐസോമറുകൾ, ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ

വ്യത്യസ്തമായിരിക്കുന്നവയാണ് ഫംഗ്ഷണൽ ഐസോമറുകൾ. ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ ഓക്സിജൻ പോലെയുള്ള ഒരു സാധാരണ ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് ടി യുടെ ഐസോമറുകൾ ഉണ്ടാകാം അവന്റെ തരം ഇത് ഡൈതൈൽ ഈതർ ആണ്, എന്നാൽ ഇത് പ്രൊപൈൽ മീഥൈൽ ഈതർ ആണ്, അതിനാൽ ഇവ വീണ്ടും ഐസോമറുകൾ ആണ്, ഓക്സിജന്റെ സ്ഥാനം ശൃംഖലയിൽ വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ അവയെ മെറ്റാമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക പ്രഭാഷണത്തിൽ നമ്മൾ കണ്ടത് ലളിതമായ ജൈവ സംയുക്തങ്ങളുടെ വ്യവസ്ഥാപിത നാമകരണമാണ്. ഐയുപാക് നാമകരണ രീതി , ശുദ്ധവും പ്രായോഗികവുമായ രസതന്ത്ര നാമകരണ രീതിയുടെ അന്തർദേശീയ യൂണിയൻ, തന്മാത്രയ്ക്ക് ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഉള്ള ഐസോമറുകൾ എന്ന ആശയം ഞങ്ങൾ ഹ്രസ്വമായി അവതരിപ്പിച്ചു, എന്നാൽ ഓർഗാനിക് ഘടനയിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഈ നാല് തരം ഐസോമറുകൾക്ക് വ്യത്യസ്ത തരം ഘടനകളുടെ ഉദാഹരണങ്ങൾ നൽകിയിരിക്കുന്നു. തന്മാത്രയെ അടുത്ത സ്ലൈഡിൽ ഞങ്ങൾ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറും ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമറും കൈകാര്യം ചെയ്യും അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ നിങ്ങളുടെ ശ്രദ്ധയ്ക്ക് വളരെ നന്ദി

Prutor@IITK